و التحليل الوجف الموليات غير العطاقية ١٥/٥ ١٥ ع

س يجرى الخليل الوحيف للمولمات غير العضوي يا وللعف على الشق الحامم والتعف على الشق القاعدى تنفسم الشقوق الحاممين إلى ما اقسام لللمنا اللف مون 1- acres caquist laciei lib Conc casipoz HILati snos occues acles there wherea 2120 El Alosso Il m/mor Wind sullinger 12 lagro79 الحمض الدكن فاتايطرد الحممن الدقل ثباتا على هيئه غاز مامجى لحدول معيز او خواج ليعبائيه معيده اولا مجموعه رمعن إى المدفق تلشف عن الموليات لمنتج وم الكربونات- و140 السكربونات - و50 اللبيسي عالم بيد - وه المنوات - وما المنوب ا لان معنى اعل الحتر فها تامن معنى و على الما العستق HCO, 9CO3 11 oris التربه الاساسية: يستذمر الشف اعلا + الملح الصلب 11 11 الناكيدين: يستخده معلول الملح + معلولة ليزيتان العاعبسوم لل جمع اللبونات بد تذب فالماء عدا NHy, K, Na لم جمع البيليونات تذوب في الماء

ا ا الدرس: ده عالم و ده ع التاريخ: ١١ ا تربع الكوف عن اللريونات وي والساريونات ما سُرَ بعد ادراء التربه بعدك فنوران و متصاعد عار و٥٠ د للن الذى يعلم ماء الحبير الرائق نظيل لتكون كردونك الكاليوم wiew شحيد صالذوران في العاء يستما يزول التحلس بعد مده 1-0 نتده تكون موكب بعلم دونات الكالبوه. 20-6 Na2 Co3 + 2HC1 - 72NaC1 + H20 + Co2 S 09 oc. w القاء Ca (OH) + Co2 - > Ca Co3 + H20 الحمم عاز د اودد (Ca) Ca3 + H20 -13 (Ca (HCo3) Cos leather Survey Change Tung 18 1 8 سائل السكردونات عنرى المعادله الدوى مختلفته والباق زى المحاولة سناد Naticos + Hel -> Nacl+H20+ Co21 منته التخريا لع به التاليدين إبع لمى راسب ابيعنامى الهادد مع الكربونات Naz Co3 + mg Soy -> Naz Soy+ mg Co3 × جميع gg ag ag shipe viewly Na بالنويسة وصيفنا بعد دفيا رسال بهيرا مي سالتامير عام وميا ena Hooz+mg Soy -> Mg (HCoz) + Naz Soya mg (11003) - mg co3 + H20 + Co2 المعنى نعنا العن دونها (معنى) *

موضوع الدرسي ح ح و ح ح التاريخ التاريخ الا ٢٠٠٠ يضاف إلى ملح لبيتات العبوديوم وخراصا من j'e sher césal Holves orans d'élais ortho ais g los outed sime well or 18 50, rest Ajer & well are a gent of the test aday Na_So_+2HC1 ->2NaCl+H204So_1 الغربه النالي مع السيدة معلما خلاص الرجاعي منه تعلى راسب ابعن من شریس الرجاعی Na2803+ (CH3C00) Pb -> Pb S03+2CH3C00Na Cerential of coldition criminals PBS03 - A PBS04 + H2S04 اللسف عن افيون تنولسات في ملح فيوليناص العبوريوم المن ووان سبط وينصائد عاز ذاى آكسد الكبريس وسعلق اللبرج عن المعلول و نظهر باللون الاجمعز Na25203 +2HC1 dil 2Nacl+ So2+HO+5 N928203+ (CH3 COO) Pb -> CH3 COON9+Pf 8203 PBS203 H2SOY + Pbs - W له داسب اسود من لبريتيد الرصاميا

موضوع الدرس: المني ترديب التاريخ: ١١ The, 00 Ken lango, 5,0 2 2/ lato 1 al بنها طب يضاف قطراس من كاشف المجموعة حامض 2/0 علالمخفف على شتريب الصعديوه حيث تتلون ملح 500 تلوريد الصوريوم وحمجن الستروز الذى سرعان ما يخل إلى ممنى ليستربك وماء والسيد النيتريك وعند 150 ملامست للعواء الجوى بتلول ثانى السيد النيتروجين Na No2 + HCI dil + NaCI + HNO2 التحرا 3HN02 - A > HN03 + H20 +2N01 Cuc CooNa ويعداله 2No2 + 02 - 72No2 1 your 54 اللس التجريبه الناليديه بضاف إى مطول فيترين العبوديوم برمنجناد البوتاسيور العدم فيه المركز حيث وسق يتلون نيترات الصوديوم و لبريتات البوتاسيوم 245 وكبريتان المندنيز وماء 5 Na No2 + 2 Kmn ay + 3H2 Soy لتع 3203 5Na No3 + K2 Soy +2Mn Soy +3 H20

موضوع الدرس انيو كاس بر 41250 التاريخ: ١١

ية المعاون ملح كلواله الصوديوم على تأشف المجموعة جمعال موه و المعاون ولل المعاون الذي يدال المعاون الذي يدال في اللواء ويكون سعب بيضاء عند اضافته إلى هيركس الاعونوم و تكون كويتات العوديوم الذائبة .

2 Nacl + H2 Soy Sons Nassoy + HC1

حيث تنول هيدرك سالدمونوم ۱۹۲۱ إى هاء ولللارد والا المالية والله المونيوم المولاد المو

البحريج التاليدي (۱) المحدود و الحافظ الفائد الفاغنة المعدود و الحدود و الحدود و المعدود و المعدود و المعدود و المعدود و المعنود و المع

Lele History Handle of Coop Pb cl2+2CH3Coopla

Nacl + (CH3 Coo) Pb cl2+2CH3Coopla

2 Nacl + (CH3 Coo) Pb cl2+2CH3Coopla

2 Nacl + (CH3 Coo) Pb cl2+2CH3Coopla

موضوع الدرس: مناسل مسيد التاريخ: ١١ عند ا فها من ملح نولت العبوديوم إلى معن اللبريك المرزيدة تلون نبوسات الهدوروم و تصاعد عاز الت بينه قاتما صانعان النيتورك وم الموتوداد هذه الا بخرله عند اجارة بواده النحاس PE صيث يتناعل صمال النبروبك مع العاس و يستح ينزلت الناس وتعاعدوا હ 2Na No3+ H2 SOH COME > Na Sou +21+ No3 100 dags thick 102 100 High was to 41-1N03 - Ule > 2H20 + Oz +4N0 2129 milly fishir C4+41+N03 --- C41 NO3) +2H20+2NO2 The في المتح بالم الماسية المسام المس 16 si lailes actel inter Biecrea Braclet si huits beneit عند المحمول صيفاً عُماجَاوَه قَصُول معيه والزكر أحتواس على الجرار الرافكان Ele لادكم كهود ولقت سماء عن سعبي الدنفعال بين السائلين والم لل تمرح المعلول تزول الملقهم دني * 2Na No3 + 6 Fe Soy +4 H2 Soy conc Choding to the Bertadin 10 Na2 Soy + 3 Fe2 (Soy) + 4 H20 +2 NO عند Example of the War will the üle * Fe Sou + No - > Fe Sou No المركب الحلقات ويليده المبتروزيل لمبريتات الحديد ال وچ ooWa K2 CKOZ Rembied Cho, is ist Treate theilmes 100 10 2X

موضوع العرس: المحموعات العامات التاريخ: 1/ Back, Uglas مجرى التجربات الاساسية والتاليدية عاى محلول الملح وليس على المادة الصلبات إلان العرواسب لدتتلون إلد عند تفاعل مداليل الدمارج مع بعنها البعث. Nasayalois 304 Wie Wie Work Soly 10 501 co cièn maly lipin con Bach Udan & Difful milliplante ie sold in the sol Copy collections of in The primite primite Massay+Bach - Mac + Bason 29 HC cie & coissale culo 1 in so Willeto. A territor 1 secreta de substitute de Na2Say+(CH3COO) Ph - +2CH3COONa+ Ph Sou HOT 30 COLO IS COLO IN CONTROL CONTROL OF THE PARTY OF TH Lag decorate en mores this order the the of cent conto contrologo de contrologo que se la contrologo de contrologo d giacominentinos in sites 2Na3Per+3Bacl2 -> 6Nacl + Bas(por) the solution of mista the men III will I will I wind 14.44 Charlies is con 14.4.410 Napport Fells > Fe Port + 3 Nact 3 (El viz Cileuge) Ha 13 Chill Bearied Court = 5010 H 4 catalhermen porto at 8 0/2-1 موضوع الدرس: إلن قوق القاعد بالاللايع: 1 1 يعتبراللسف عن الشفوق المقاعريات المتر تعقسا من اللسف عن المنتقوق الحاممية لعدة المالمان المن عدد الشقوق القاعديات التداخل فيما دينها المن ق الواد له المؤ عنا واله تألسر عنال المسوى الم 12 m 2) 4 elister 1) ellowing 19/13) 7 tiena thinged Hassen To Colorest is then Trie I wa lacae 26 helling is in in lacae 20 helles Cele checesoltable White of it chen exto While de Con dutal perend is could platfiche and اساس اختلاف ورجه النوالاق الماء حيث انعا تنفيل على هيئه واسب وللنها مختلفة ق درجه الذولان (Locas 20 1 Shut & de iran Vingilio dis places de علاهبيئه كلوردات بشعيده الذربان كاشفالمعموعه إعلى مطن التحر تعتوى لمذه المحمومة كالتونات ونبق ١٠ ١٢ عام ١٥ عنه ١٩ عنه ٩٩ عنه ٩٩ لتحوله المسامل الحرافات الرواج الحرافي الحروفية tip Ph (N3)2 +2HC1 --- Ph Ch2 +2 HNO3 11 المخر Pb (Ne3) + K2 Croy -> Pb Croy + 2KNO3 44 delegation in continues Ph(No3), +2 NaOH -> Ph(OH), + NaNo3 (c)avulta) Clar find si de central

موضوع السرطالم جموع الم المالية: 1 1 المجموعة التهليات الثالثيات بالمالية مقال المعالمة المعالمة ترس كانيونات هذه المجموعة على هيئت لبريتيدات Cut dels granges of Horses of the CUT originals We when the work with the work of the Cusoy+Hos Hel Cus + Hosoy واسب أسود عن ليريتيد الماس In a thomself to be no sur to the autilians C450, +2Na0H C4(0H) + Na2504 رأست أزرق من هيدروكسيد الفاس المحموعة القالمات الثالثين والمعادة المعالمة المعالمة تترسب كانبونات لاذه المحصومة على لاسته لابدرملسيدات this lose so But I you Have Hay Hope of seed with AL+3 (Fe Tedeson) 1 big to tempor Tuilo be a I be me! Fe Soy DNAy OH - Fe (OH), + (NHy), Soy Mesoceules Wood in the Compassion التربه التألديه Fe Sog +2NOOH + FeloH) + Naz Soy حاسب ابيعاء دغر DNOS1 +2 NACH

موضوع الدرس: مركز المرابع القاريخ: ١١ Fe ishund low willow st Fe Cl3 +3 NHy OH FeloH), +3 NHyC Ni Clot 2 NHg OH - Milary +2 Milyc التريه التالديم FeCl3 +3NaOH >Fe(OH) +3 NaCl Church is after in will will 4), CO3 Ca CO2+21/4, C ای حد مع دکتور محمد مغاوری لیك عندی ورقه كمان فيها التعريفات لما تخلص هنزلها Caylite 14 504 +2 Het Ma chersas completors de lla ecces elleistelleiste

nondrt

موضوع الدرس المجموى مع التاريخ: 11 Ni ve Soid Eacopoli-journe Mary 1104, 501 NiGla+2 Nagh Ni(OH) +2 Nac) راسب (احضر) Nicl2 +2 NHy OH > Ni (014)2 +2 NH4 CI réalunis DANE Cat 2 VICC Lagre 20 12 aunts Erec التربه الاساسية الم Cacle + (Nity), Cog Ca Co3+2NHyCI vencials التربه التالديل Cacl2 + H2 Soy-Casou +2 He Ces (July Hagaeza Muscul Firezials PM عدم تسفين الصوديوم وبلا فظلتلون الون الاصغر المذهبي خلى بالك هنا مش هتسخن الصوديوم نفسه ده هیکون محلول